TONER FOR DEVELOPING ELECTROSTATIC CHARGE IMAGE

Patent number:

JP60252360

Publication date:

1985-12-13

Inventor:

TAKAGIWA YUUSAKU; SHIRASE AKIZOU; AKIMOTO

KUNIO; UCHIDA MASAFUMI

Applicant:

KONISHIROKU PHOTO IND

Classification:

- international:

G03G9/08

- european:

G03G9/087F3; G03G9/097D6

Application number: JP19840107446 19840529 Priority number(s): JP19840107446 19840529

Report a data error here

Abstract of JP60252360

PURPOSE:To improve non-offsetting property, durability, etc. by incorporating wax consisting of the chemically bonded matter of wax having a polar group in the molecular structure and paraffin wax into a toner for developing an electrostatic charge image. CONSTITUTION:The wax having the polar group in the molecular structure is chemically bonded with the paraffin wax by a method consisting in grafting, etc. The resultant wax is then dispersed and incorporated together with a coloring agent, charge controlling agent, etc. into the granular material of a binder resin to obtain the intended toner for developing the electrostatic charge image. The wax having the polar group in the molecular structure is exemplified by a fatty acid ester (e.g.; butyl stearate, fatty acid monoglyceride), alkylene bis-fatty acid amide (e.g.; formula I, formula II), higher fatty acid (e.g.; stearic acid), higher alcohol (e.g.; myristyl alcohol), etc.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

⑩ 特 許 出 願 公 開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭60-252360

@Int Cl 4 G 03 G 9/08 識別記号

厅内整理番号 7381 - 2H

49公開 昭和60年(1985)12月13日

(41 -

審査請求 未請求 発明の数 1 (全8頁)

❷発明の名称 静電荷像現像用トナー

> ②特 願 昭59-107446

22出 願 昭59(1984)5月29日

⑫発 明 者 髙 際 裕 作

雅

八王子市石川町2970番地 小西六写真工業株式会社内

砂発 明 者 白 勢 砂発 明 者 秋 本

明 \equiv 玉 夫

八王子市石川町2970番地 小西六写真工業株式会社内 八王子市石川町2970番地 小西六写真工業株式会社内

砂発 明 者 内 田

文 八王子市石川町2970番地 小西六写真工業株式会社内

创出 願 人 小西六写真工業株式会

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

砂代 理 人 弁理士 大井 正彦

1.発明の名称 静電荷像現像用トナー

2. 特許請求の範囲

1) 分子構造中に極性基を有するワックスと、 パラフインワックスの化学的結合体より成るワッ クスを含有することを特徴とする静電荷像現像用 トナー。

3. 発明の詳細な説明

〔発明の背景〕

本発明は、電子写真法、静電印刷法、静電記録 法などにおいて形成される静電荷像を現像するた めのトナーに関するものである。

静電荷像の現像工程は、帯電せしめた微粒子を 静電引力により吸引せしめて静電荷像支持体の表 面に付着させ、これによつて静電荷像を可視化す る工程である。

このような現像工程を遂行する具体的な方法と しては、絶縁性有機液体中に顔料又は染料を微細 に分散させた液体現像剤を用いる混式現像法と、 天然又は合成の樹脂より成るパインダー中にカー

ポンプラック等の着色剤を分散含有せしめたトナ ーより成る粉体現像剤を用いる、カスケード法、 毛プラシ法、磁気プラシ法、インブレッション法、 · パウダークラウド法などの乾式現像法とがある。

現像工程において可視化された画像はそのまま 支持体に定着されることもあるが、通常は転写紙 等の他の支持体に転写された後定滑される。との ようにトナーは単に現像工程に付されるのみなら ず、それ以後の工程、即ち転写工程及び定着工程 にも付されるので、トナーにおいては、その性能 として、良好な現像性のみでなく、良好な転写性 及び定着性を有することが要求される。このうち、 定着性に関する諸条件は最も厳しいものであり、 従来からこのトナーの定着性の改良に関する研究 及びその成果が多数の文献に発表されている。

現像工程において形成されたトナー像又はこれ が転写された画像の定滑は、一般に加熱定着方式・ によるのが有利であり、この加熱定発方式には、 オープン定着等の非接触加熱定着方式と、熱ロー ラ定着等の接触加熱定着方式とがある。接触加熱

定着方式は、熱効率が高い点で優れており、特に 高速定着が可能であつて高速複写機の定着に好適 である。また、比較的低温の熱顔を用いることが できるため、この方式においては消費電力が少な くてよく、複写機の小型化及びエネルキーの節約 を図ることができる。更に、定着器内に紙が滞溜 した場合にも発火の危険がなく、この点において も好ましい。

〔従来技術〕

以上のような背景から、トナー粒子体中に離型 剤として低粘度の高触点パラフインワックスを含 有せしめることにより、トナーの離型性を向上さ せ、最低定盤温度を低下せしめる手段が開発され た。

この手段によれば、バラフインワックスが加熱 されると低粘度の液状体となるものであるため、 (=) -

然るに実際上は、熱ローラの温度を完全に均一 に設定温度に維持することはできず、更に温度上 考慮されるべき事情があることから、定着可能温 度域が広く、しかもその高さが接触加熱定着方式 の利点を損わないようなトナーが望ましい。

トナーのオフセット発生温度を高くするために は、トナーのバインダー樹脂に高分子量成分を含

高温の定着ローラに接触すると液化してトナー粒子の表面に遊離し、定着ローラの表面にはこの液化したワックスが接触するようになり、しかもワックスは離型性を有するために溶融したトナーのバインダー樹脂等が定治ローラの表面に付着することを防止し、これによつてオフセット現象が防止され、この結果バインダー樹脂として軟化点の低いものを用いてもオフセット現象を防止しながら最低定着温度の低下が達成される。

しかしながら、パラフィンワクスを含有するトナーを用いる場合には、一般に、現像すべき静電荷像を支持する光導電性感光体等の静電荷像を支持する光導電性感光体等の静電荷像を支持する光導電性感光体等の静電荷像を支持する光導電性感光体等の静電荷像を支持する場合におけるもれないのできない欠点がある。これは、トナーにおけるカウス成分が付着するからであり、その原は、ワックスの添加による効果を確実に得るためには当該ワックスの含有割合を相当に大きくけるといるも、トナーのパインダー樹脂における

ワックスの分散性が低くてトナーにおけるワックスのドメインが大きいことによつて、トナー粒子においてワックスがいわば相分離の状態で存在するからであると考えられる。

(発明の目的)

本発明は以上の如き事情に基いてなされたものであつて、その目的は、十分な非オフセット性を有し、しかも耐久性が大きくて長期間に亘つて常に安定して良好な可視画像を形成することのできる静電荷像現像用トナーを提供するにある。

[発明の構成]

以上の目的は、分子構造中に極性基を有するワックスと、パラフインワックスとの化学結合体より成るワックスを含有することを特徴とする静電荷像現像用トナーによつて達成される。

以下本発明について具体的に説明する。

本発明においては、重合体若しくは共重合体より成るパインダー樹脂の粒子体中に、着色剤及び 荷電制御剤、その他の必要なトナー成分と共に、 その分子構造中に極性基を有する天然ワックスと パラフィンワツクス・

を化学的に結合せしめて得られるワックスを含有 せしめて静電荷像現像用トナーとする。

以上においてパインダー樹脂としては、通常この種の用途に使用されているものを用いることができるが、実用上、スチレン樹脂、アクリル樹脂、スチレンーアクリル共重合体樹脂、スチレンープタジエン共重合体樹脂、他のビニル系樹脂、ポリエステル樹脂、その他が好ましい。そして、それ自体が非オフセント性を有するよう、適当ない、子貴成分を含有するものであることが望ましい。

本発明トナーに含有されるワックスは、分子構造中に極性基を有するワックスとバラフィンワックスとがラフィンワックスとがラフィンワックスとがラフィンワックスとがラフィンワックスには、分子構造中にを有するワックスには、分子構造中にクラスをでいる方法、例えば、サーになってを反応を行っているないにはか射線を利用してグラフト化

を行なわせる方法、その他がある。プロック共重合の場合には、機械化学的にワックスを分割し、反応させる方法等を利用することもできる。そして分子構造中に復性基を有するワックスとパラフィンワックスとの割合は、重量で5:95~95:5、好ましくは10:90~90:10 の範囲内である。

本発明トナーに好適なワックスを与える分子構造中に優性基を有するワックスの具体例としては. 次のものを挙げることができる。

(1) 脂肪酸エステル類、その部分ケン化物類
約30~130 ℃の融点を有する脂肪酸エステル類はその部分ケン化物であり、飽和若しくは、和の脂肪酸類に飽和若しは不飽和の脂肪酸類に飽和若しは不飽和のアンクムのではかられるエステル類をナトリウム、カルシウム、亜鉛の大変化物で部分ケン化して得としているのである。原料成分としての脂肪酸類には、のでもよく、ののでは、ののでもよく、ののでもよく、ののでもよく、のでもないずれでもよく、のブロン酸、エナント酸、カブロン酸、エナント酸、カブロン酸、エナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モナント酸、カブロン酸、モウスを含む物質にある。

ルゴン酸、カプリン酸、ウンデシル酸、ラウリン 酸、トリデシル酸、ミリスチン酸、ペンタデシル 酸、パルミチン酸、マルガリン酸、ステアリン酸、 ノンデシル酸、アラヒン酸、ペヘニン酸、リグノ セリン酸、セロチン酸、モンタン酸、メリシン酸、 ヘントリアコンタノン酸、ドトリアコンタノン酸、 テトラトリアコンタノン酸、ヘキサトリアコンタ ノン酸、オクタトリアコンタノン酸、トウハク酸、 リンデル酸、ラウロレイン酸、ツツ酸、ミリスト レイン酸、ゾーマリン酸、ペトロセリン酸、オレ イン酸、エライジン酸、パクセン酸、ガドレン酸、 エルシン酸、プラシシン酸、セラコレイン酸、り ノール酸、リノレイン酸、エレオステアリン酸、 リノエライジン酸、パリナリン酸、アラキドン酸、 グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、スペリン 酸、アゼライン酸、セパシン酸、その他炭素原子 数 9~1 9のメチレン基を有するジカルポン酸等を 挙げることができる。又他の原料成分としての脂 肪族アルコール類としては、脂肪酸類と同様に低

級若しくは高級のいずれでもよく、又それぞれ1

価アルコールでも多価アルコールでもよく、例え はメチルアルコール、エチルアルコール、ブロビ ルアルコール、プチルアルコール、アミルアルコ ール、カプロイケルコール、カブリリルアルコー ル、カプリルアルコール、ラウリルアルコール**、** ミリスチルアルコール、セチルアルコール、ステ アリルアルコール、アラキルアルコール、ペヘニ ルアルコール、カルナービルアルコール、セリル アルコール、コリヤニルアルコール、ミリシルア コール、メリシルアルコール、ラクセリルアルコ ール、アリルアルコール、クロチルアルコール、 $2 - 7 + 1 - \nu - 1$, $2 - 4 + 7 + 1 - \nu - 1$, 3- ヘキセノール - 1 、 2 - ヘプテノール - 1 、10 - ウンデセノール - 1 、 11 - ドデセノール - 1 、 12-トリデセノール・1、オレイルアルコール、 エライジルアルコール、リノレイルアルコール、 リノレニルアルコール、エチレングリコール、ブ ロピレングリコール、トリメチレングリコール、 1,3-プタンジオール、1,4-プタンジオール、 2.3-プタンジオール、2-プテン・1.4-ジ

オール、1,5 - ペンタンジオール、2,4 - ペンタ ンジオール、1,6 - ヘキサンジオール、2,5 - ヘ キサンジオール、2~メチル・1,3 - ペンタンジ オール、 2,4 - ヘブタンジオール、 2 - エチル -1,3 - ヘキサンジオール、2 - エチル - 2 - プチ ル-1,3 -プロパンジオール、ヘキサデカン-1, 2-ジオール、オクタデカン-1,2-ジオール、 エイコサン - 1,2 - ジォール、ドコサン - 1,2 -ジオール、テトラコサン・1.2 - ジオール、ジェ チレングリコール、トリエチレングリコール、テ トラエチレングリコール、ジブロビレングリコー ル、グリセリン、ペンタエリスリトール、ソルビ トール等を挙げることができる。しかしながら、 脂肪酸類と脂肪族アルコール類のいずれかが低級 の場合には他方が高級であるものが特に本発明に おいて良好に使用せられる。即ち、これらの脂肪 酸類と脂肪族アルコール類より成るエステル類の うちでも脂肪酸類としては炭素原子数 5 以上のも のが望ましく、更にエステル類の炭素原子数の合 計が20以上であるものが特に本発明において良

好な結果をもたらす。

脂肪酸の低級アルコールエステル

「プチルステアレート」 (川研フアインケミカル社製)

「プチルステアレート」(花王石鹼社製) 脂肪酸の多価アルコールエステル

「ニッサンカスターワックス - A」(日本石油 脂社製、グリセロールトリー1.2 - ヒドロキ システアレート) 「ダイヤモンドワックス」 (新日本理化社製) 「ヒマ硬」 (川研フアインケミカル社製)

脂肪酸の高級アルコールエステル

「スパームアセチ」(日本油脂社製、セチルパルミテート)

「ヘキストワックス - E」 (ヘキストジャパン 社製、モンタン酸のエチレングリコールエス テル)

「ヘキストワックス - OP 」 (ヘキストシャパーン社製、モンタン酸のプチレングリコールエステルの部分けん化物)

脂肪酸と多価アルコールの部分エステル

「モノグリー M」(日本油脂社製、α - グリセ ロールモノステアレート)

「脂肪酸モノグリセライド R - 60」 (松本油 脂製薬社製、ステナリン酸モノグリセライド) 「脂肪酸モノグリセライド R - 80」(松本油脂

| 脂肪酸モノグリセライド R - 80] (松本油脂製薬社製、オレイン酸 - ステアリン酸 - モノ
グリセライド)

「リケマール - 8 - 200」(理研ビタミン油

社製、グリセリンステアレート)

「リケマール - B - 1 0 0」(理研ビタミン油社製、グリセリンモノベへネート)

「リケマール - S - 3 0 0」(理研 ビタミン 油社 製、ソルビタンモノステアレート)

「リケマール - PS-100」 (理研ビタミン油 社製、プロビレングリコールモノステアレー ト)

「ATMUL(アトムル) - T - 9 5」(花玉アトラ ス社製、高純度モノグリセライド)

混合系エステル

「VLTN-4」(川研フアインケミカル社製)

「VLT-L」(川研フアインケミカル社製)

「K-3Wax」(川研フアインケミカル社製)

「ライスワックス」(野田ワックス社製)

「カルナウパワツクス」(野田ワックス社製)

(ロ) アルキレンピス脂肪酸アミド類

約100~180℃の融点を有するアルキレンヒス脂肪酸アミド化合物で、例えば下記の如きものをその代表例として挙げることができる。

1: $C_{1\ 0}H_{2\ 1}CO - NH - (CH_{2\ })_{5} - NH - OCC_{1\ 0}H_{2\ 1}$

2. $C_{1\,1}H_{2\,3}CO - NH - (CH_2)_4 - NH - OCC_{1\,1}H_{2'3}$

3. $C_{1\ 3}H_{2\ 7}CO$ - NH - (CH_{2}) $_{2}$ - NH - $OCC_{1\ 8}$ $H_{3\ 7}$

4. $C_{10}H_{21}CO - NH - (CH_2)_2 - NH - OCC_{14}H_{29}$

5. C₁₅H₃₁CO - NH - (.CH₂)₂ - NH - OCC₁₅H₃₁

6. C₁₇H₃₅CO - NH - CH₂ - NH - OCC₁₇H₃₅

7. $C_{17}H_{35}CO - NH - (CH_2)_2 - NH - OCC_{15}H_{31}$

8. C₂₃H₄₇CO - NH - CH₂ - NH - OCC₁₅H₃₁

9. $C_{11}H_{23}CO > N - (CH_2)_2 - N < OCC_{11}H_{23}$ $C_{11}H_{23}CO > N - (CH_2)_2 - N < OCC_{14}H_{23}$

 $\begin{array}{c}
10. \\
C_{17}H_{35}CO \\
CH_{3}CO
\end{array}$ $N - CH_{2} - N < \begin{array}{c}
O C C_{17}H_{35} \\
O C C H_{3}
\end{array}$

 $\begin{array}{c}
11. \\
C_{13}H_{27}CO \\
C_{5}H_{11}CO
\end{array}$ N - (CH₂)₂-N $< \begin{array}{c}
OCC_{17}H_{35} \\
OCC_{5}H_{11}
\end{array}$

C₂₁H₄₁CO-NH-CH₂-NH-OCC₂₁H₄₁

 $\begin{array}{c}
13. \\
C_{17}H_{33}CO \\
C_{2}H_{5}CO
\end{array}$ N - (CH₂)₃ - N $\left(\begin{array}{c}
OCC_{17}H_{33}\\
OCC_{2}H_{5}
\end{array}\right)$

14.

 $C_{17}H_{31}CO - NH - (CH_2)_3 - NH - OCC_{17}H_{31}$

なお、市販されているアルキレンビス脂肪酸アミド化合物としては、例えば下記の如きものを挙 げることができる

「ピスアマイド」(日東化学社製)

「ブラストフロー」(日東化学社製)

「ダイアッド 200ビス」(日本水素社製)

「ルプロンE」(日本水素社製)

「アルフローH 50 S J (日本油脂社製)

「アルフローVー60」(日本油脂社製)

「アマイド - 6 L」(川研ファインケミカル社 製)

「アマイトー 7 8」(川研ファインケミカル社 製)

「アマイドー 6 H」(川研ファインケミカル社 製)

「アーモワックス - EBS」(ライオンアーマー 社製)

「ヘキストワツクスC」(ヘキスト社製)

「ノブコワックス - 22DS 」(ノブコケミカル 社製)

「アドパワックス - 280」(アドバンス社製)

「カオーワックス - BB」(花王石鹼社製)

「パリシン - 285」(ベーカーカスターオイル 社製)

(八)高級脂肪酸類

高級脂肪酸類としてはラウリン酸、ミリスチン酸、ハルミチン酸、ステアリン酸、オレイン酸、リノール酸、リシノール酸、アラキン酸、ベヘン酸、リグノセリン酸、セラコレイン酸等及びこれらの混合物を挙げることができる。なお、市販されている高級脂肪酸としては「F-3」、「VLZ-200」(以上川研フアインケミカル社製)、「保服で、竹、梅の各印の粉末ステアリン酸」、「牛脂を度」「NAA 222」、「同221」(以上日本油脂社製)、「Lunac S-40」、「同8-90」、「同8-30」、「同8-55」、「同8-95」、「P-85」、「P-95」、「S-20」、「T-8

- 4 」、「T - S - 2」、「T - D - 2」、「T - D - 4 」、「カォーワックスM - 80」、「同 85 - バウダー」、「同 - SS」(以上花王石鹼社 製)等を挙げることができる。

(二)脂肪酸金属塩

脂肪酸金属塩としてはステアリン酸の亜鉛、カドミウム、バリウム、鉛、鉄、ニッケル、コバルト、銅、アルミニウム、マグネシウム等の金属塩;二塩基性ステアリン酸鉛;オレイン酸の亜鉛、マグネシウム、鉄、コバルト、銅、鉛、カルシウム、鉄、コバルト、銅、鉛、カルシウム等の金属塩;カブリル酸コバルト;リシール酸カルシウム;リンノール酸コバルト;リシノール酸カルシウム;リンノレイン酸の亜鉛、カドミウム等の金属塩;及びこれらの混合物等が挙げられる。

(ホ) 高級アルコール類

高級アルコール類としては、1価アルコールでも 多価アルコールでもよく、例えば代表的なものと してラウリルアルコール、ミリスチルアルコール、

スの離型剤としての効果が発揮されず従つてトナーの非オフセット性が改善されず、一方 20 重量 まを越えると、トナーの流動性が低下するようになり、このため現像性及び転写性が低下して良好な可視画像が形成されず、また現像スリープ或いは静電荷像支持体に当該ワックスが付着して皮膜を形成し、その機能を阻害するようになる。

なお、本発明トナーに含有されるワックスは、 それ自体が低い軟化点を有するものであることが 望ましく、例えばJISK 2531-1960に規定される環球法により測定したときの軟化点が 80 ~ 180℃、好ましくは 90~160℃ であることが望ましい。

本発明トナーは、上述の如き特定の化学物質より成るワックスを着色剤並びに磁性体、特性改良剤、その他の必要とされる添加剤と共に、既述のパインダー樹脂中に分散含有せしめて成る粉粒体であり、その平均粒径は通常 5 ~ 30 ミクロンの範囲である。

着色剤としては、カーポンプラック、ニグロシ

パルミチルアルコール、ステアリルアルコール、アラキルアルコール、ベヘニルアルコール等を挙げることができる。なお、市販されている高級アルコールとしては、「カルコール 0 8 」、「同 1 0 」、「同 2 4 」、「同 4 0 」、「同 4 2 」、「同 6 0 」、「同 6 8 」、「同 8 0 」、「同 8 6 」、「同 4 6 8 」、「同 5 2 4 」、「同 6 2 4 」、(以上花王石鹼社製)等を挙げることができる。(へ)含フッ素界面活性剤
この例としては、例えば特開昭 55-1 2 4 4 2 8 号公

この例としては、例えば特開昭 55-124428 号公 報記載の含フッ素界面活性剤等を挙げることができる。

またパラフィンワックスとしては、炭素数が 27 以上、融点が 60 ℃以上のものが好ましい。融点が 60 ℃未満のものを用いると、トナーのプロッキング性が低下する問題が生ずる。

本発明トナーにおける前記ワックスの含有割合はパインダー樹脂に対して1~20重量 5の範囲内とされ、好ましくは1~10重量 5 の範囲内である。この割合が1重量 5 未満では、当該ワック

ン染料 (C. I. Na50415B)、アニリンプルー (C. I. Na 50405)、カルコオイルブルー(C. I. Na azoec Blue 3) , 1 D A 1 I D - (C. I. Na 14090)、ウルトラマリンプルー(C. I. Na 77103)、デユポンオイルレッド(C. I. Na 26105)、キノリンイエロー (C. I. No. 47005)、 メチレンプルークロライド (C. I. Na 52015)、 フタロシアニンプルー (C. I. Na 74160)、マ ラカイトグリーンオクサレート (C. I. №42000)、 ランププラック(C. I. Na 7 7 2 6 6)、ローズペン ガル(C. I. Na.4 5 4 3 5)、これらの混合物、その 他を挙げることができる。これら着色剤は、十分 な濃度の可視像が形成されるに十分な割合で含有 されることが必要であり、通常バインダー樹脂 100重量部に対して1~20重量部程度の割合と される。

前配磁性体としては、フェライト、マグネタイトを始めとする鉄、コパルト、ニッケルなどの強 磁性を示す金属若しくは合金又はこれらの元素を 含む化合物、或いは強磁性元素を含まないが適当 な熱処理を施すことによつて強磁性を示すようになる合金、例えばマンガン・銅・アルミニウム、マンガン・銅・錫などのマンガンと銅とを含むホイスラー合金と呼ばれる種類の合金、又は二酸化クロム、その他を挙げることができる。これらの磁性体は平均粒径 0.1~1ミクロンの 微粉末の形でパインダー中に均一に分散される。そしてその含有量は、トナー100重量部である。好ましくは 40~70 重量部である。

前記特性改良剤としては、荷電制御剤、オフセット防止剤、流動性改善用滑剤その他がある。

本発明トナーは、鉄粉、ガラスピーズ等より成るキャリアと混合されて二成分現像剤とされるが、 磁性体が含有されるときはそのまま一成分現像剤 として静電荷像の現像に供される。

〔発明の効果〕

本発明トナーは、以上のように特定のワックスを含有するものであるため、後述する実施例の説明からも明かなように、優れた非オフセット性を有しながら多数回に亘つて安定して良好な可視面

らによつて本発明が限定されるものではない。な お「部」は原及部を表わす。

以下の実施例において用いたパインダー樹脂及びワックスは、次のものである。

[パインダー樹脂]

· 1) バインダー樹脂 A 1

テレフタル酸 2998と、ポリオキシブロビレン(2・2) - 2・2 - ビス(4 - ヒドロキシフエニル)ブロバン 2118と、ペンタエリスリトール 828とを、温度計、ステンレススチール製攪拌器、ガラス製器素ガス導入管及び流下式コンデンサを備えた丸底フラスコ内に入れ、このフラスコをマントルヒーターにセットし、強素ガス等は、では、ないないで見温せしめ、さらに 0.058の ジンチル 動オキシドを加え、軟化点において反応を追除しながら温度 200℃で反応せしめて得られる、クロホルム不溶分 17 重 食 5、軟化点 131℃のポリエステル 樹脂

2) バインダー樹脂 A 2

像を形成することができる。本発明トナーがこの ように優れた特性を有する理由は厳密には解明さ れていないが、含有されるワックスが、分子構造 中に傷性基を有する天然ワックスとパラフィンワ ックスとの化学結合体であるため、パラフィンワ ックス部分による優れた雕型性が有効に発揮され てトナーの非オフセット性が大きく向上すること、 このパラフィンワックス部分には分子構造中に極 性薪を有するワックス部分が分子的に一体的に結 合しているため、当該ワックスはパインダー樹脂 に対する相俗性が大きく、従つてトナー粒子体中 に小さなドメインで均一に分散されるのでワック スがトナーの表面に遊離するようなことがなく、 従つてワックス分が静電荷像支持体、現像スリー プ、二成分系現像剤を組成するキャリア等に付着 して汚染することがなく、トナーそれ自体が安定。 した特性を有する耐久性の大きなものとなること、 が理由の一部であると考えられる。

〔寒施例〕

以下本発明の実施例について説明するが、これ

スチレンと、メタアクリル酸メチルと、メタアクリル酸 n - ブチルとを 50:20:30の重量割合で共重合して得られ、高分子量成分と低分子量成分との割合が重量比で 40:100 であり、 Mw = 130.000、Mn = 8.000、Mw/Mn = 16.25、 軟化点が 135℃の共重合体

〔ワックス〕

1) ワックス a

カルナウバワンクス 2 0 部とパラフインワックス 8 0 部とを化学的に結合させて得られた融点79.8℃のワックス

2) ワックス b

ライスワックス 5 0 部 とパラフインワックス 5 0 部とを化学的に結合させて得られた酸点 1 0 5.3℃のワックス

3) ワックス c ·

ビスアミド系ワックス 5 0 部とパラフィンワックス 5 0 部とを化学的に結合させて得られた 敝点 127℃のワックス

4) ワックス d

触点10℃のパラフインワックス

突施例1

74.00 77 -		
バインダー 樹脂 A1	1 (0 部
ワックス a		3 部
カーポンプラツク「モーガルL」(キャポツト社製) 1	0 部
実施例 2		
バイングー樹脂A2	1 0	100部
ワックスb		3 部
カーボンプラック「モーガルし」	1	0部.
実施例 3		
バインダー 樹脂 A. 1	1 0	160

カーボンプラック「モーガルL」 比較 例 1

・ワックスc

	Y 1 2 9 — AND MI A I	. 100	ᇚ
	ワツクス d	3	稲
•	カーボンブラック「エーガル!」	1.0	Tale

3部

10部

以上の実施例 1 ~ 3 及び比較例 1 によつて得られたトナーをそれぞれ「トナー 1 」~「トナー 3 」 及び「比較トナー 1 」とし、その各々につい で聞子写真被写機「U - Bix 3000」(小西六写 真工業社製)を用いて20000回に亘る複写テスト を行ない、その初期及び終期における複写画像の 画像機度及びトナーの帯電針を測定した。また定 着ローラの温度を230℃に設定して非オフセット 性について調べた。結果は第1要に示す通りであ

第 1 表

	画像 濃度		帝電最(#C/g)		非オフセツト	
トナー	初期	終期	初期	終期	性の良否	
トナー 1	1.3 3	1.30	2 1	19	良	
ト <u>ナー 2</u>	1.3 4	1.3 1	20	19	良	
トナー 3	1.3 4	1.30	2 1	18	良	
比較トナー1	1.3 3	0.70	2 1	7.0	良	

以上の結果から明かなように、本発明トナーは その特性の安定性が極めて高く、多数回に亘つて 良好な可視面像を形成することができる。

代理人 弁理士 大 井 正

